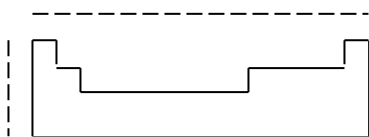


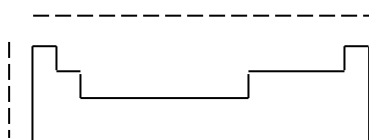


## EXPLICACIÓN DE PROPIEDADES PERIÓDICAS

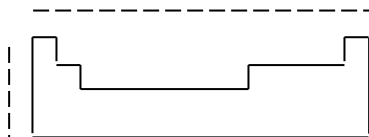
Utilizar los siguientes diagramas para establecer la variación de las propiedades periódicas que se señalan tanto en los grupos como en los períodos. Sobre las líneas punteadas señala con flechas hacia donde se incrementan los valores de las propiedades periódicas:



ELECTRONEGATIVIDAD



RADIO ATÓMICO



ENERGÍA DE IONIZACIÓN

Instrucción: analiza la siguiente información y responde lo que se pregunta.

Elemento	C	O
Período	2	2
Grupo o familia	IVA(14)	VIA(16)
Electronegatividad	2.5	3.5
Radio atómico (pm)	77	60
Energía de ionización (kJ)	1086	1314
N° de electrones externos	4	6

A) ¿Cuál de estos 2 elementos del período 2 de la tabla periódica es el menos electronegativo? ¿Qué representa esto? \_\_\_\_\_

B) ¿Cuál de estos 2 elementos es más electronegativo?, ¿Qué significa esto? \_\_\_\_\_

C) ¿De los elementos oxígeno y carbono cuál de ellos atraerá hacia él los electrones del otro al formar un compuesto? Explica tu respuesta. \_\_\_\_\_

D) ¿Cómo es el radio atómico del carbono con respecto al del oxígeno? ¿Existe alguna relación entre el radio atómico y el valor de su electronegatividad? Explica tu respuesta: \_\_\_\_\_

La energía de ionización es la energía que se aplica a un átomo aislado para arrancarle un electrón externo y adquirir carga positiva, para el caso de los elementos carbono y oxígeno:

- a) ¿Cuál de ellos requiere mayor energía de ionización? \_\_\_\_\_
- b) ¿Existe alguna relación entre los valores de la energía de ionización y su electronegatividad? Explica tu respuesta: \_\_\_\_\_
- 

Instrucción: analiza la siguiente información y responde lo que se pregunta.

Elemento	Li	F
Período	2	2
Grupo o familia	IA(1)	VIIA(17)
Electronegatividad	1.0	4.0
Radio atómico (pm)	156	69
Energía de ionización (kJ)	520	1681
Nº de electrones externos	1	7

A) ¿Esta información te permite afirmar cuál de estos elementos posee mayor carácter metálico? Explica tu respuesta.